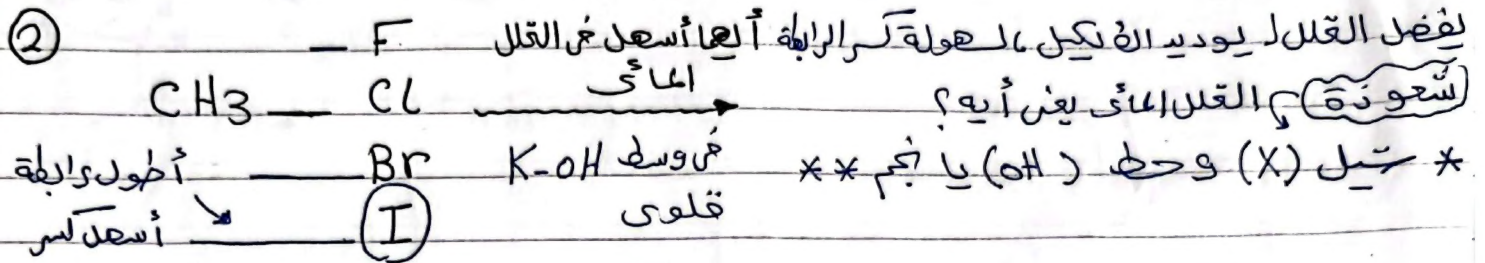
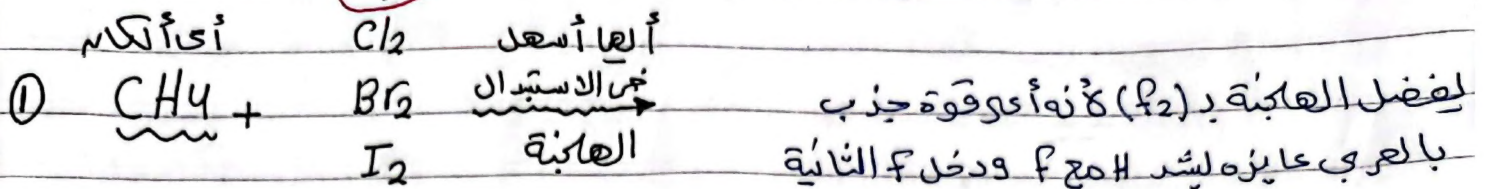
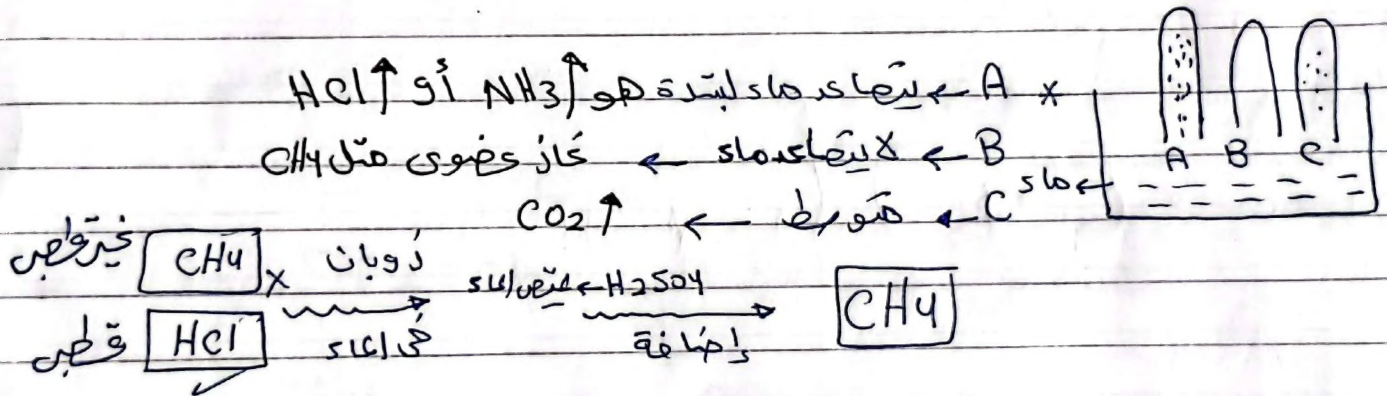


① انفجار خفيف

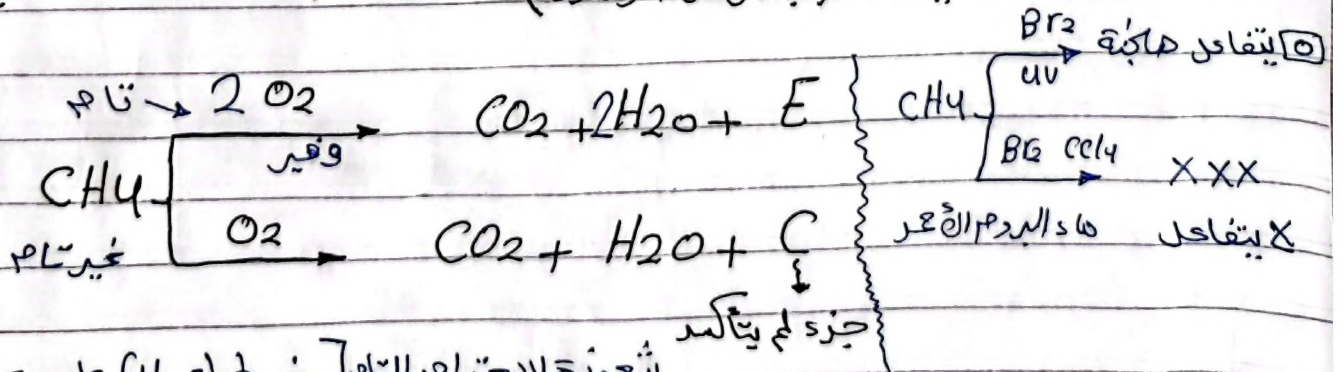
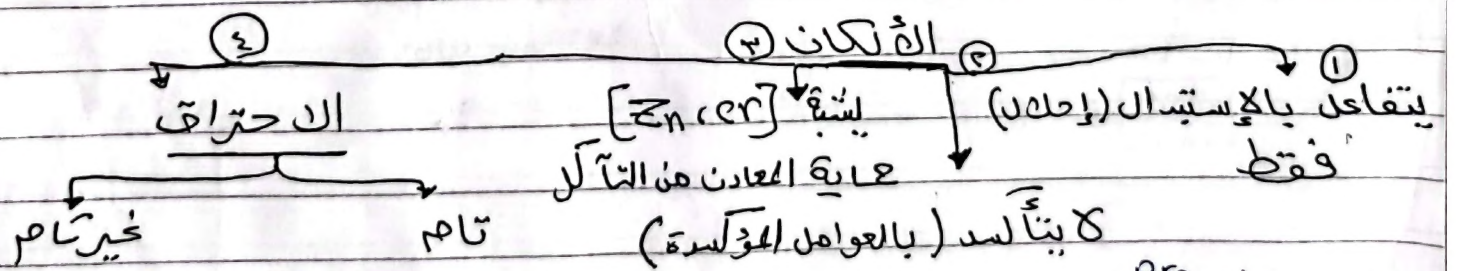
«هنا حطّات هامة»



\* طريقة فصل (غاز عضوي) 1- كما زادت قطبية الغاز ← زاد ذوبان الغاز في الماء ③

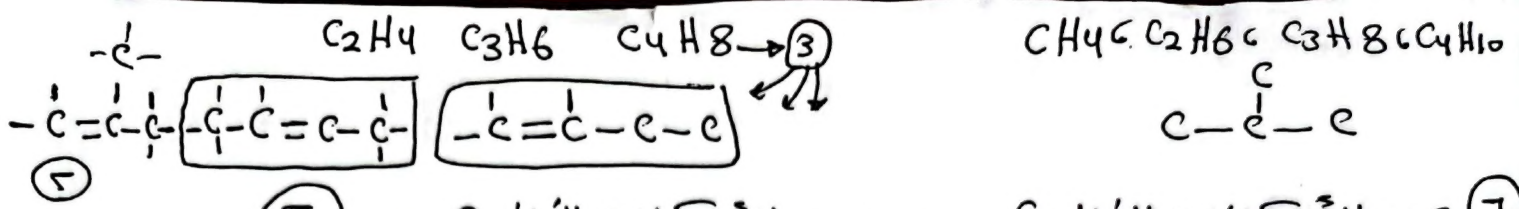


\* 4 خاى بالناس يادكتور 1- في التسمية لو قابلنا بيوتيل، بروبيل، نلتب بيوتيل ثم بروبيل



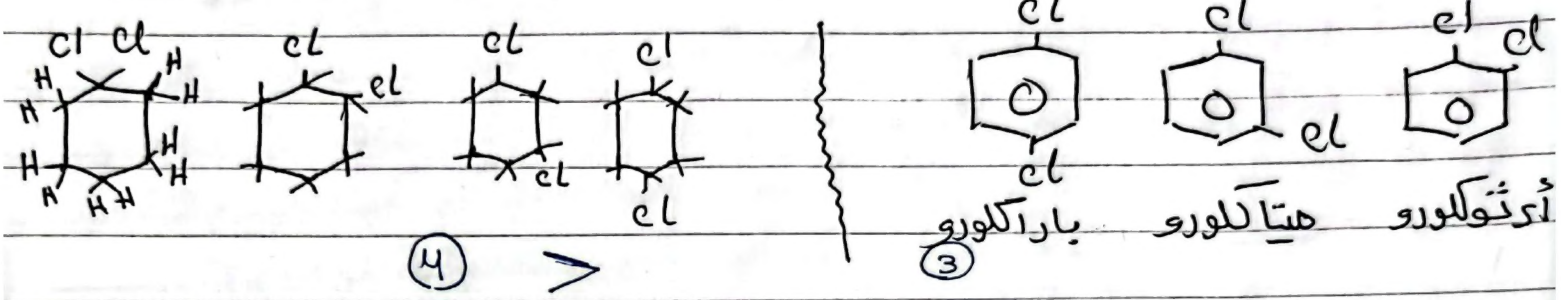
شعونة الاحتراق التام [خبيث (H, C) وادرج بـ 5]





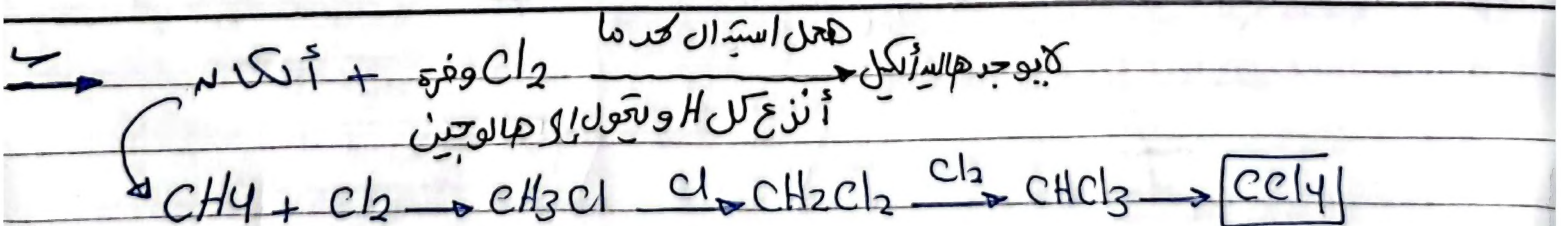
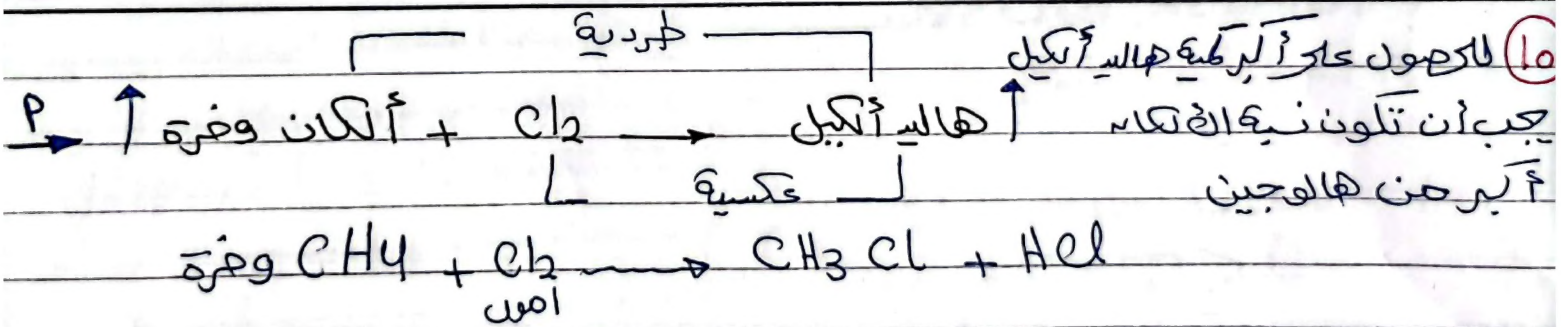
(7) عددان تكافؤات الغازية = عددان تكافؤات الغازية = (5)  
 المركب الثقل الطيار في أعلى ثبات (غليان) في أعلى كتلة كبيرة

من: أيضا يعطى عدد أكبر من هذا يزور، إذا حدث استبدال البترين، مكانه حلق

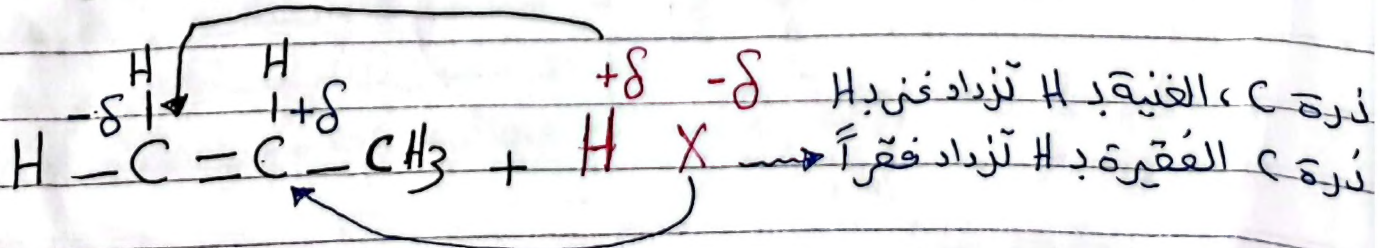


ملحوظة: مركبات البترين 2 أو 3 إلى حلال أفضل عدد للزيور 3 فقط

(9) البترين المركب الوحيد في يتفاعل [إستبدال 4، إضافة] لكن لا يتفاعل بالنزع  
 أحسن تفاعل للبترين هو بإضافة سواء [هيدروجين، هالوجين] لأن الروابط  $\pi$  متغيرة

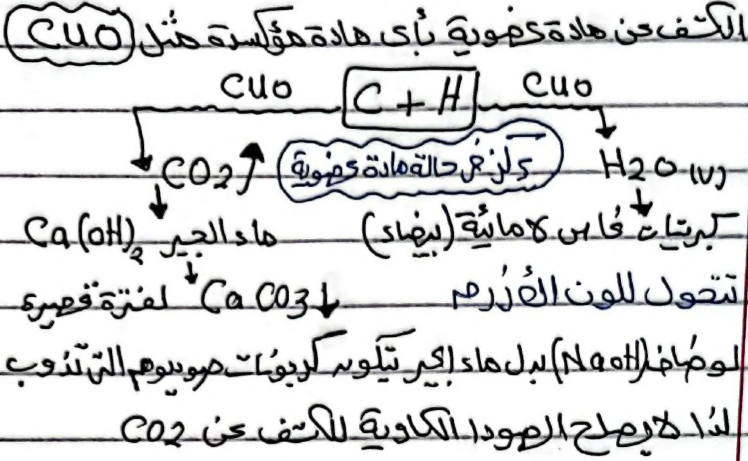


تمثل ذرة الكربون خيرا لكن خيرا مثل تحمل شحنة... وتذهب إليها الذرة





أسود  
(CuO)

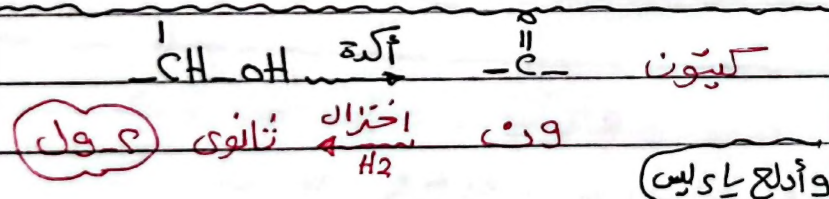
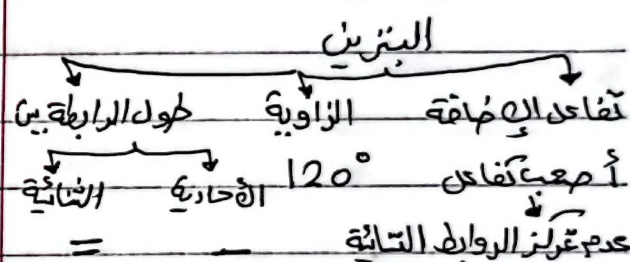
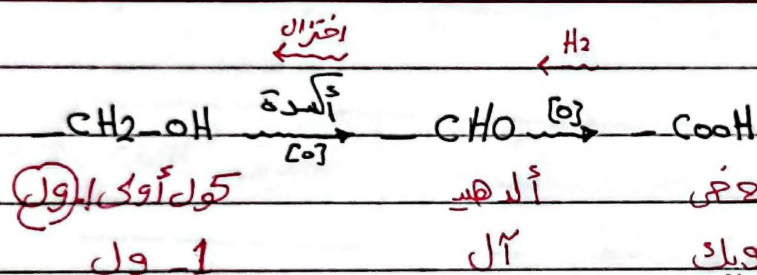




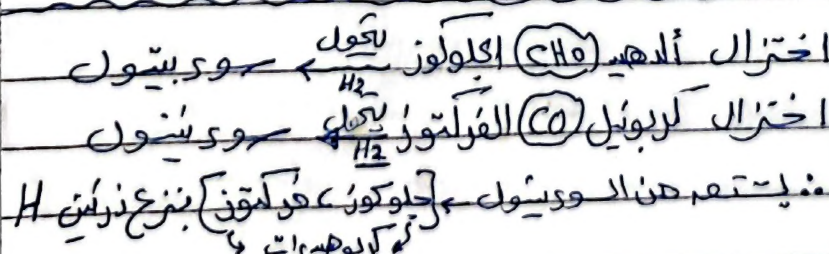
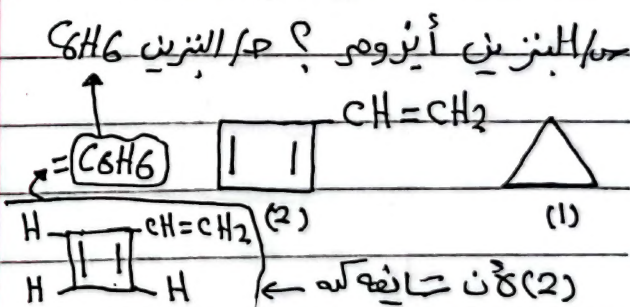
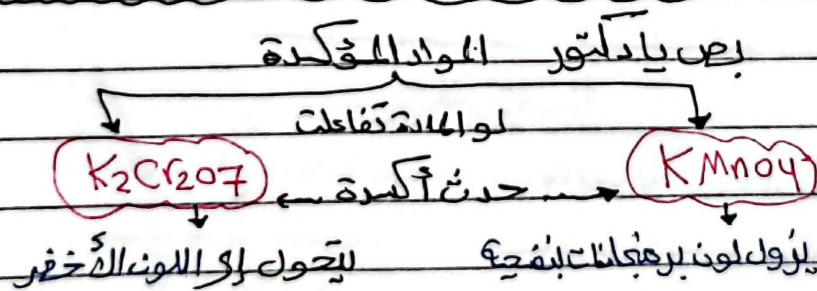


صفتیں	آئیٹو۔ بارا
CO	OH
COOH	آکیل $\text{CH}_2 = \text{R}$
CHO	ہالوئین $\text{CBrCl} = \text{X}$
$\text{NO}_2$ نیٹرو	$\text{NH}_2$ آمینو

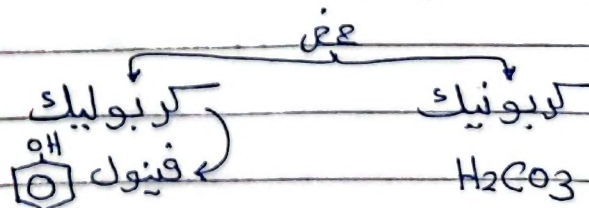
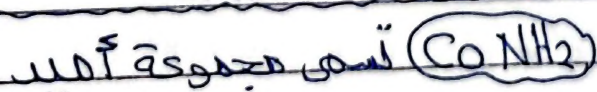
لَوْ جِئْتُكَ مَجُوعَيْنِ كَلَّمَكَ اللَّهُ يَارِسْ  
مثال (۶۸) المصنفان



عدد الروابط الأحادية يختلف عن روابط ك  
بين ذرات الكربون ولا في المركب كده حى الاله

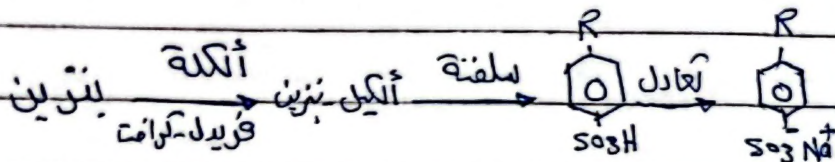


اللاتين ← الذين الوحيد الذي يطر كون أولى  
هيا أول ← لسبب حنونو وعي





اُی تھلا لکھتے ہیں کول



١- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٢- الحاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٣- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٤- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٥- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٦- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٧- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٨- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
٩- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل  
١٠- حاج مودبوس لآلكل بنزين عرض لغونيل

کون + محض  $\xrightarrow{\text{تحلل مائی محض}}$

الفاتي  
أوروماتي

5 کون + ملح الحنفی → قاسی  
5 کون + اُسد الحنفی → زنادری

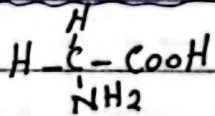
تخفيف  $HCl$  جاف أو  $H_2SO_4$  موزن

مادة نازقة للماء مع الهيدروكربونات

لَا نَلُو اَمْتَر اُروماتى ← HCl جاف dry قط

السيرة بالتلخيص

دالون      بکالت      α فرامینو [جک لیمین]



ان عافى لا تنال كسر ما عدا الجاهلین

عضو الادب

الحجف الوحيد القابل للأكدة ، يس ٢ هيدروكسي بروبانونيك

فینوں = ہروغ | اُسپرین = صفی

xxxx

ایف سی جی

Feel3

ماء البروم القوي

أَبِي

CO<sub>2</sub> كلف

مع آریوات اویکیوات  $\times \times \times$

دهون ←  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$  حمض اللفافى مبع

قُولِيَتْ ← " غَيْرِ صَاحِبِ " ← C = C - 200th

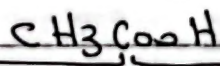
 $H_2O_2$ 

مؤسسة

مادة لادنة

أَلَسَدَ الْوُلَكِينِ

عن البصرة بالخرافة



١٥٥٧ - ١٥٥٨  
(L)

4% خل الرطب

عند تفاعل الكحول  $R-OH$

عمر بعدی [هالوین]

حضرت رضوی

فلا بد من

استدہ

تکریباً  $OH^-$  سے

فلسفہ میں (۱۱) حصہ

لغز ۵۵

45 (H) 2020

2.0.5

$(0.1278436337)$



CC1=CC=CC=C1
 $\xrightarrow[3H_2SO_4 \text{ conc}]{3HNO_3, 2N}$ 
CC1=CC(=CC=C1)[N+](=O)[O-]

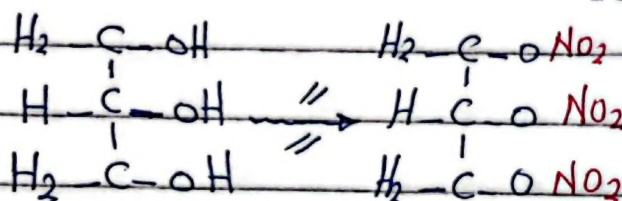
Oc1ccccc1>>Oc1c([N+](=O)[O-])cc([N+](=O)[O-])cc1[N+](=O)[O-]

T. N. Ph  
عمر باریک



OR  
آبر عدد  
OR

آلبرکتله (ذرات کربون)



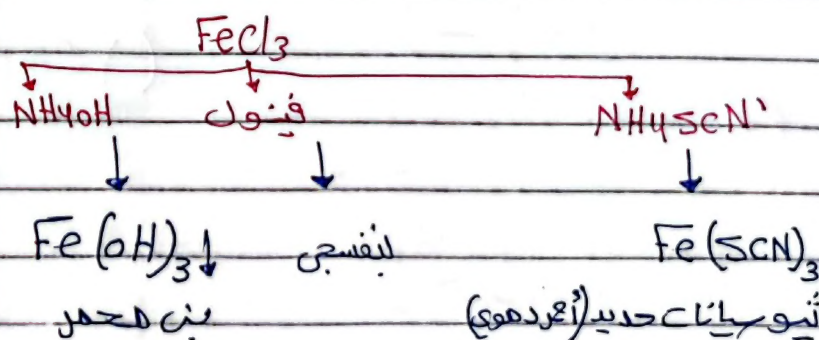
T.N.G

ايشواك موديوم - قاعدى التأثير عباد الشمس  $pH > 7$

PH77 " " " " "

الدوبان ← أكرى مجموعات OH ← أقل ذرات كربون ← أقل كتلة مولية

كل مجموعة      كل مجموعة  
OH      COOH  
↓      ↓  
رابطة فقط      رابطة هيدروجينية  
إذا فإن العنصرين أحدهما من كولات مقابلة في  
درجة الغليان



(لُجُوا الدَّعَاءَ) مَعَ كَيْفَاتِي مَسْتَرِيُوفٍ بِطَانِ  
(يُيُوفِقُكُمْ جَمِيعًا)

Mr. Yousef Gamal Soutter



$$\begin{aligned} & (n-4) \\ & (2+1) \\ & (2^{n-4}+2) \\ & (2^{n-4}+3) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} C_7 & \leftarrow C_4 \\ C_8 \\ C_9 \end{aligned}$$

\* معرفة عدد الأيزومرات في المركب

\* معرفة عدد الروابط في المركب

$$[(C+H)-1] \quad (3n+1)$$

ألكاين

ألكين  
ألكان حلق

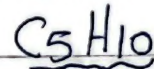
كم عدد الأيزومرات؟

2- هبيل هكاه

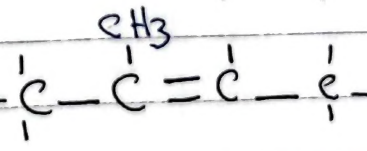
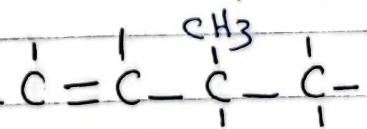
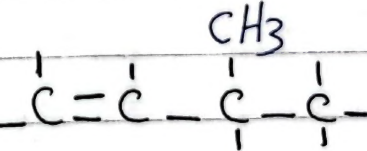
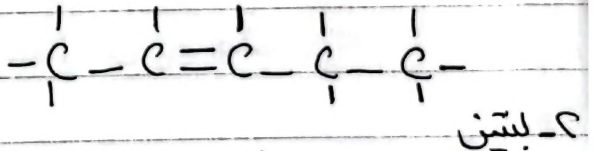
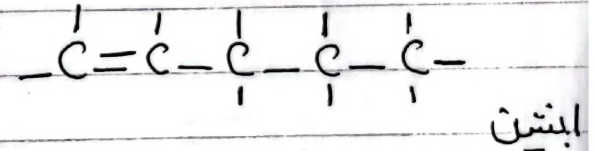
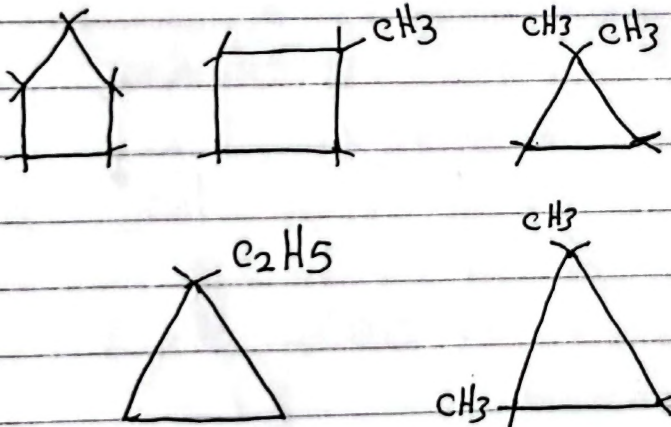
$$C_7 = C_6 + C_1$$

$$[9] = 2 + 1 = 2 + 1$$

ألكان حلق



ألكين



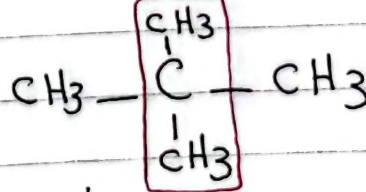
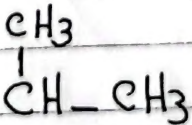
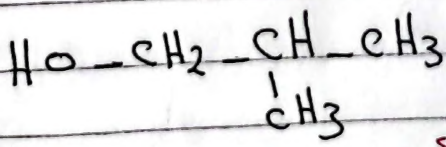
عدد الأيزومرات  $C_5H_{10}$

5 حلق 5 ألكين

مثال

ألكين

مجموعة ألكين

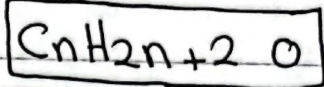


كحول أيزو بروتيلي

زيت السمكة

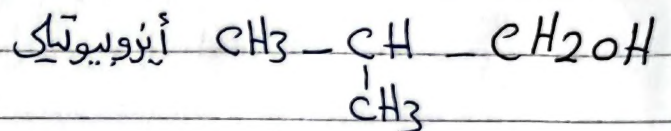
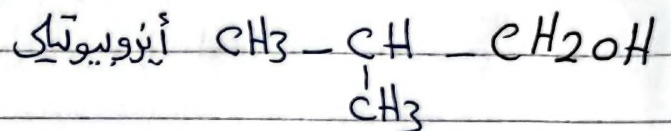
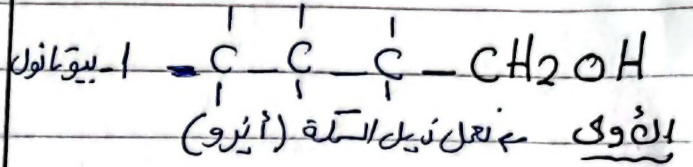
نيو-بنتان





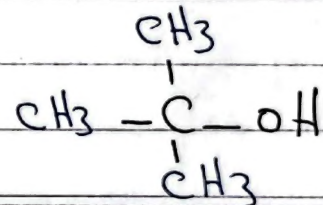
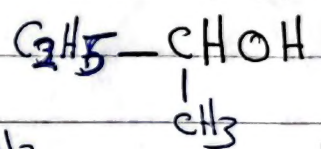
5. کول سے اثر =

اولی (کوں) تسج کوں اعلیٰ ثانوی



3 اشیر 4 5 وں

7

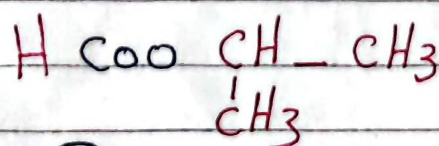
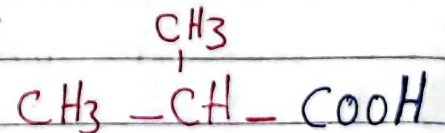
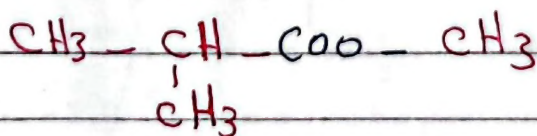


مثال  $C_n H_{2n} O_2$   $C_4 H_8 O_2$  مشهور الکلی

$\text{COOR} = \text{استر}$

$\text{COOH} = \text{جیڈ}$

حل اعوتوى وكمد القل



(۴) استر

۲۸ (2)